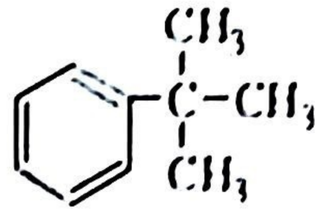
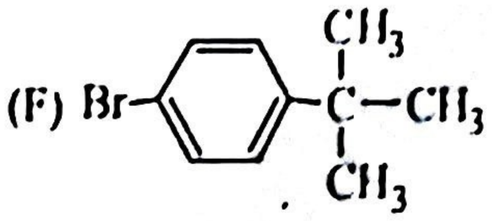
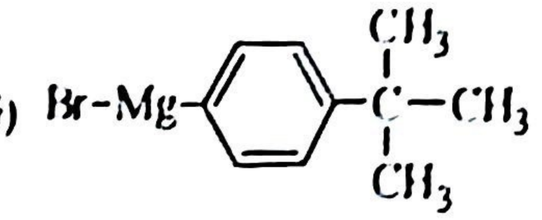
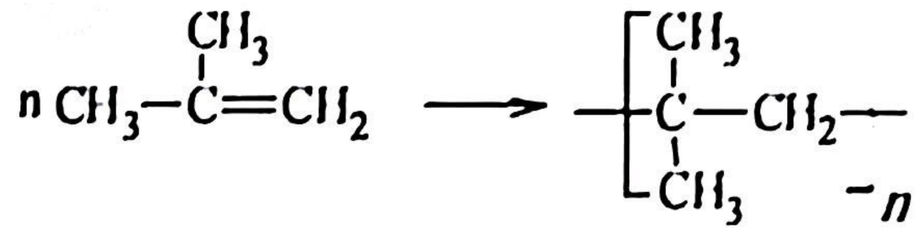
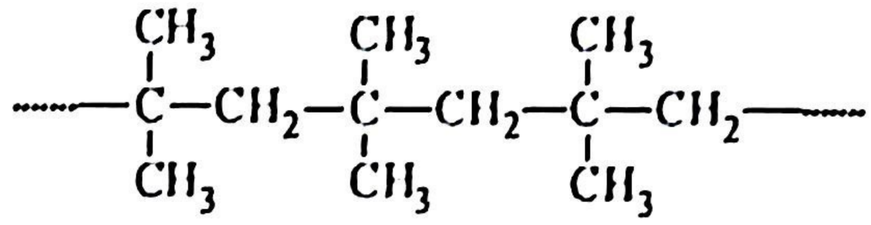
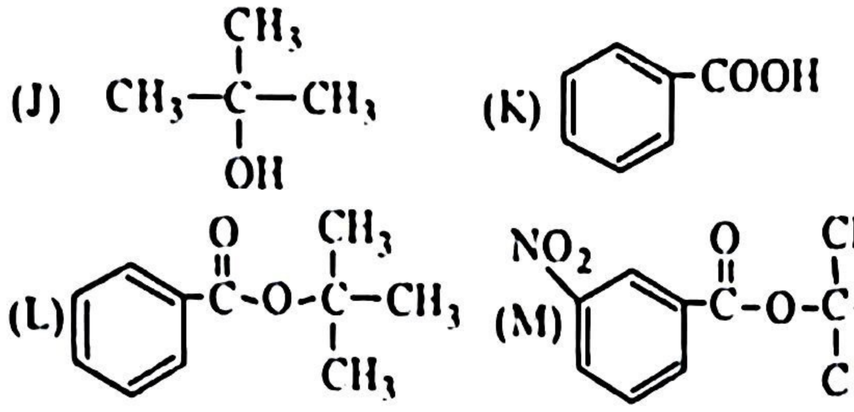
موقع عيون البصائر التعليمي

عناصر الإجابة (الموضوع الأول)	العلامة مجزأة	العلامة مجموع
التمرين الأول (17 نقاط)		
1- 1) أ- حساب الكتلة المولية للمركب A: $M_{(A)} = \dfrac{16\times4\times100}{36,36} \Rightarrow M_{(A)}$; $M_{(A)} \longrightarrow 16\times4$; $100\% \longrightarrow 36,36\%$	0,25	00,75
ب- إيجاد الصيغة نصف المفصلة للمركب A: $R: C_nH_{2n+1} \Rightarrow M_{(A)} = 12\times3+5+2\times16+12n+2n+1$	0,25	
$88 = 14n+74 \Rightarrow \boxed{n=1}$	0,25	
$CH_3-CH(CH_3)-COOH$ (A)		
2) إيجاد الصيغ نصف المفصلة للمركبات (B) , (D) , (E) , (F) و (G) :	5	02,50
(B) $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-OH$ (D) (E) 	x	
(F)  (G) 	0,50	
3) أ- كتابة تفاعل البلمرة الحادث: 	0,25	
ب- اعطاء مقطعا من البوليمير P يتكون من ثلاث (03) وحدات بنائية: 	0,50	01,50
جـ- حساب درجة البلمرة للبوليمير P: $n = \dfrac{M_{polymere}}{M_{motif}}$, $M_{motif} = 12\times4+8 \Rightarrow M_m = 56\ g.mol^{-1}$	0,25	
$n = \dfrac{145600}{56} \Rightarrow \boxed{n = 2600}$	0,50	

elbassair.net

II- 1) إيجاد الصيغ نصف المفصلة للمركبات (J) ، (K) ، (L) و (M):



02.00	4 x 0.50	
00.25		**2) استنتاج مردود التفاعل رقم (2):**
	0.25	مردود التفاعل رقم (2) بين [10% – 5%] لأن الكحول (J) المستعمل ثالثي.

التمرين الثاني (07 نقاط)

I- 1) أ- حساب الكتلة المولية للحمض الدُهني AG_1:

$$1mol\ AG_1 \longrightarrow 3\ mol\ I_2$$

$$\left.\begin{array}{l} M_{AG_1} \longrightarrow 3M_{I_2} \\ 100 \longrightarrow I_1 \end{array}\right\} \Rightarrow M_{AG_1} = \frac{3M_{I_2} \times 100}{I_1} = \frac{100 \times 3 \times 254}{274,1}$$

0.25

$$\boxed{M_{AG_1} = 278\ g.mol^{-1}}$$

0.25

ب- إيجاد الصيغة نصف المفضلة للحمض الدُهني AG_1:

01,00

بما أن الحمض الدُهني غير مشبع فهو من الشكل AG_1: $C_nH_{2n-6}O_2$

$$M_{AG_1} = 12n + 2n - 6 + 2 \times 16$$

0.25 $$278 = 14n + 26 \Rightarrow n = \frac{278 - 26}{14} = \underline{18}$$

0.25 $$\boxed{AG_1 : CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH{=}CH\text{-}CH_2\text{-}CH{=}CH\text{-}CH_2\text{-}CH{=}CH\text{-}(CH_2)_7\text{-}COOH}$$

ملاحظة: وتقبل إجابة أخرى

$$M_{AG_1} = (11 \times 12) + 16 + (2 \times 16) + (12 + 2)_x$$

$$278 = 180 + 14X \Rightarrow X = \frac{278\text{-}180}{14} = \underline{7}$$

$$\boxed{AG_1 : CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH{=}CH\text{-}CH_2\text{-}CH{=}CH\text{-}CH_2\text{-}CH{=}CH\text{-}(CH_2)_7\text{-}COOH}$$

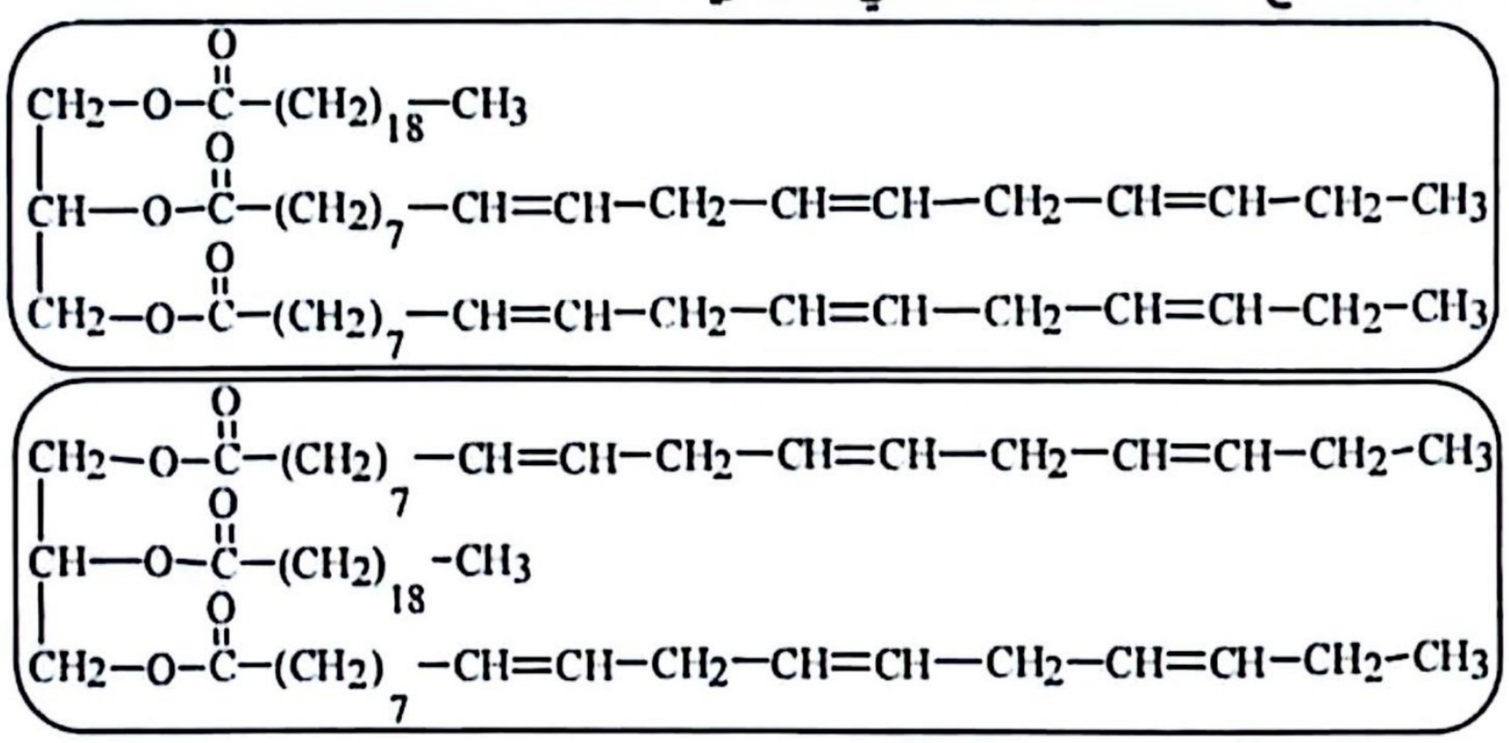
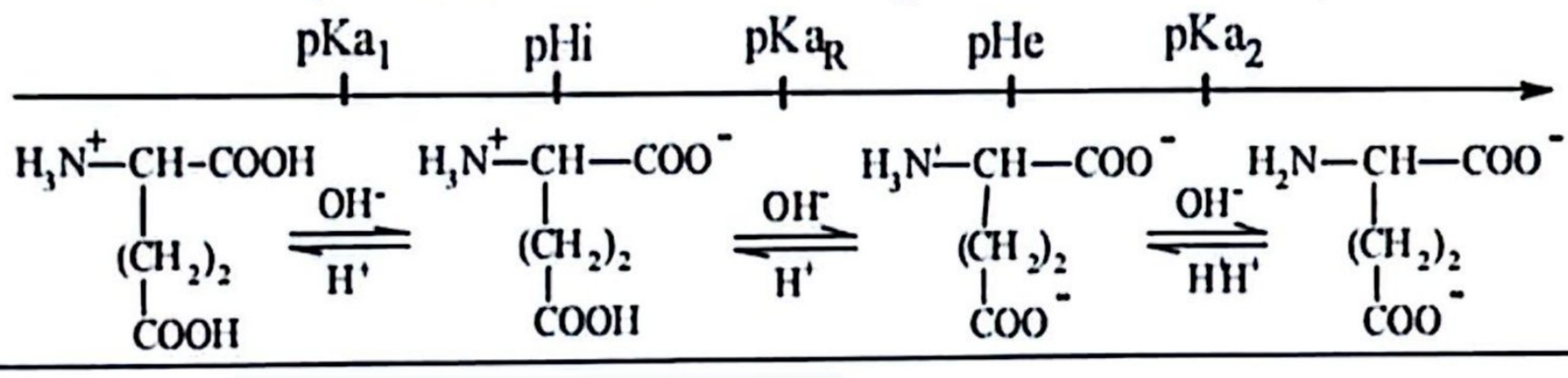
2) أ- حساب قرينة اليود $I_{i(TG)}$ لثلاثي الغليسريد TG:

0,25 $$I_{i(E)} = \frac{15}{100} \times I_{i(AG_1)} + \frac{20}{100} \times I_{i(AG_2)} + \frac{65}{100} \times I_{i(TG)}$$

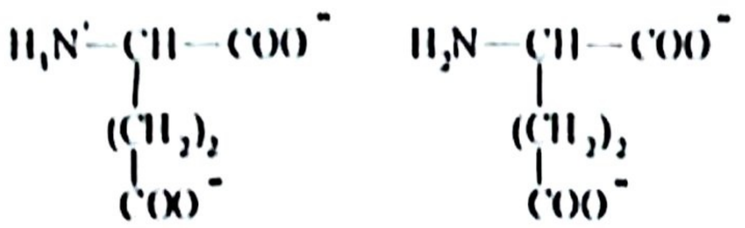
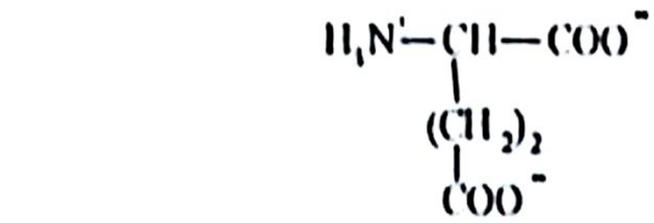
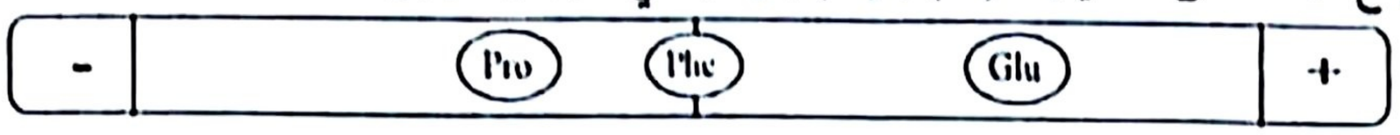
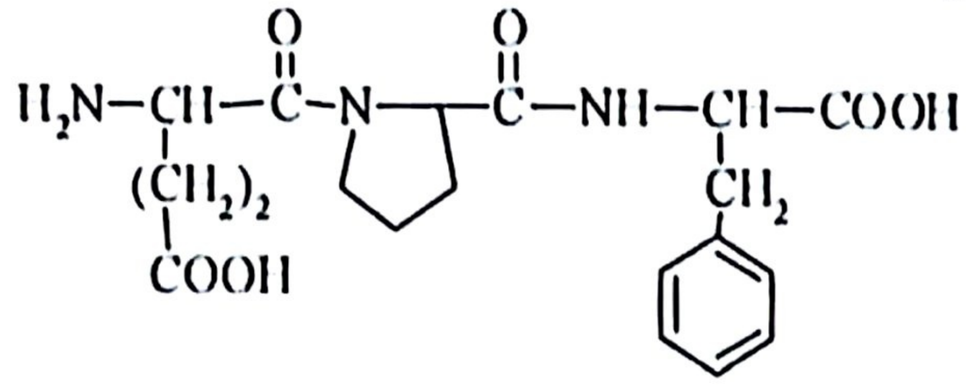
$$I_{i(AG_2)} = 0 \Rightarrow \frac{20}{100} \times I_{i(AG_2)} = 0$$

0,25 $$150,45 = \frac{15}{100} \times 274,10 + \frac{65}{100} \times I_{i(TG)} \Rightarrow \boxed{I_{i(TG)} = 168,20}$$

elbassair.net

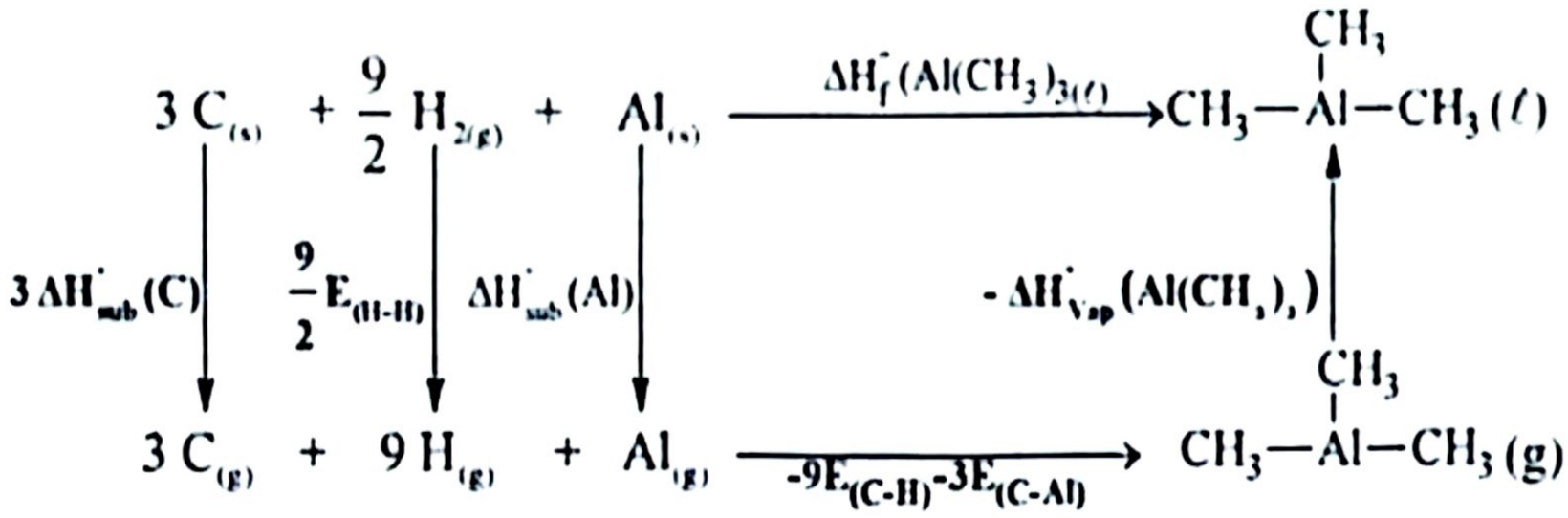
02,25		ب- ايجاد الكتلة المولية لثلاثي الغليسريد TG:
	0,25	$1\ mol\ (TG) \longrightarrow 6\ mol\ (I_2)$
	0,25	$M_{(TG)} \longrightarrow 6\ M_{(I_2)}$; $100 \longrightarrow Ii_{(TG)}$ $\Rightarrow M_{(TG)} = \dfrac{100 \times 6M_{(I_2)}}{Ii_{(TG)}} = \dfrac{100 \times 6 \times 254}{168,2}$; $\boxed{M_{(TG)} = 906\ g.mol^{-1}}$
		جـ- ايجاد الصّيغة المفصّلة للحمض الدُهني AG_2:
	0,25	$M_{(glycérol)} + 2M_{AG_1} + M_{AG_2} = M_{TG} + 3M_{H_2O}$
		$M_{AG_2} = M_{TG} + 3M_{H_2O} - M_{(glycérol)} - 2M_{AG_1}$
		$M_{AG_2} = 906 + (3\times18) - 92 - (2\times278) \Rightarrow \underline{M_{AG_2} = 312\ g.mol^{-1}}$
	0,25	$AG_2: C_nH_{2n}O_2 \Rightarrow M_{AG_2} = 14n+32 \Rightarrow 312 = 14n+32 \Rightarrow \underline{n = 20}$
	0,25	$AG_2: C_{20}H_{40}O_2 \Rightarrow \boxed{AG_2:\ CH_3-(CH_2)_{18}-COOH}$
		د- كتابة الصّيغ المفصّلة الممكنة لثلاثي الغليسريد TG:
	2 x 0,25	
	0,125	II-1) أ- الكاشف المستعمل في الفصل الكروماتوغرافي هو: **النينهدرين**.
01,625	3 x 0,25	ب- حساب معامل السريان R_f للأحماض الأمينية (A) , (B) و (C):
		$(A):\ R_{f(A)} = \dfrac{l_{(A)}}{d} = \dfrac{3}{10} \Rightarrow \boxed{R_{f(A)} = 0,3}$
		$(B):\ R_{f(B)} = \dfrac{l_{(B)}}{d} = \dfrac{4,9}{10} \Rightarrow \boxed{R_{f(B)} = 0,49}$
		$(C):\ R_{f(C)} = \dfrac{l_{(C)}}{d} = \dfrac{6,8}{10} \Rightarrow \boxed{R_{f(A)} = 0,68}$
	3 x 0,25	جـ- الأحماض الأمينية المكوّنة للمزيج (M): **Phe : (C)** - **Pro : (B)** - **Glu : (A)**
	4 x 0,125	2) أ- كتابة الصيغ الأيونية للحمض الأميني (A) عند تغير الـ pH من 1 الى 13: 

elbassair.net

01,125	2 x 0,25	ب- الصيغتين الموجودتين عند pH=8 :  الصيغة السائدة: 
	0,125	
	0,25	3) أ- قيمة الـ pH المثالية لعملية الفصل بالهجرة الكهربائية هي : **pH = 5,48** لأن : $pH_i(Pro) < pH_i(Phe) < pH_i(Glu)$
00,75	0,50	ب- مواقع الأحماض الأمينية (A) , (B) , (C) في جهاز الهجرة : 
		ملاحظة: تقبل الإجابة أخرى مع إعطاء نصف العلامة.
00,25		4) كتابة صيغة ثلاثي الببتيد A – B – C : 
	0,25	
		التمرين الثالث: (06 نقاط)
00,75		1-1) إيجاد أنطالبي تفاعل الاحتراق $\Delta H^{\circ}_{comb}(Al(CH_3)_{3(\ell)})$ عند 25°C :
	0,25	$\Delta H_{comb} = \Delta U + \Delta n_g RT$
	0,25	$\Delta n_g = 3 - 6 = -3mol$
		$\Delta H_{comb} = -3161,52 + (-3) \times 8,314 \times 298 \times 10^{-3}$
	0,25	$\boxed{\Delta H^{\circ}_{comb} = -3168,95\ kJ.mol^{-1}}$
00,50		2) حساب أنطالبي تشكل ثلاثي ميثيل الألمنيوم السائل $\Delta H^{\circ}_f(Al(CH_3)_{3(\ell)})$:
		$\Delta H^{\circ}_r = \sum \Delta H^{\circ}_f(produits) - \sum \Delta H^{\circ}_f(produits)$
		$\Delta H_{comb} = 3\,\Delta H_f(CO_{2(g)}) + \frac{9}{2}\Delta H_f(H_2O_{(\ell)}) + \frac{1}{2}\Delta H_f(Al_2O_{3(S)}) - \Delta H^{\circ}_f(Al(CH_3)_{3(\ell)})$
	0,25	$\Delta H^{\circ}_f(Al(CH_3)_{3(\ell)}) = 3\,\Delta H^{\circ}_f(CO_{2(g)}) + \frac{9}{2}\Delta H^{\circ}_f(H_2O_{(\ell)}) + \frac{1}{2}\Delta H^{\circ}_f(Al_2O_{3(S)}) - \Delta H^{\circ}_{comb}$
		$\Delta H^{\circ}_f(Al(CH_3)_{3(\ell)}) = 3\,(-393) + \frac{9}{2}(-286) + \frac{1}{2}(-1675,7) - (-3168,95)$
	0,25	$\boxed{\Delta H^{\circ}_f(Al(CH_3)_{3(\ell)}) = -134,9\ kJ.mol^{-1}}$

elbassair.net

	5 x 0,25	**3)** أ- إكمال المخطط:

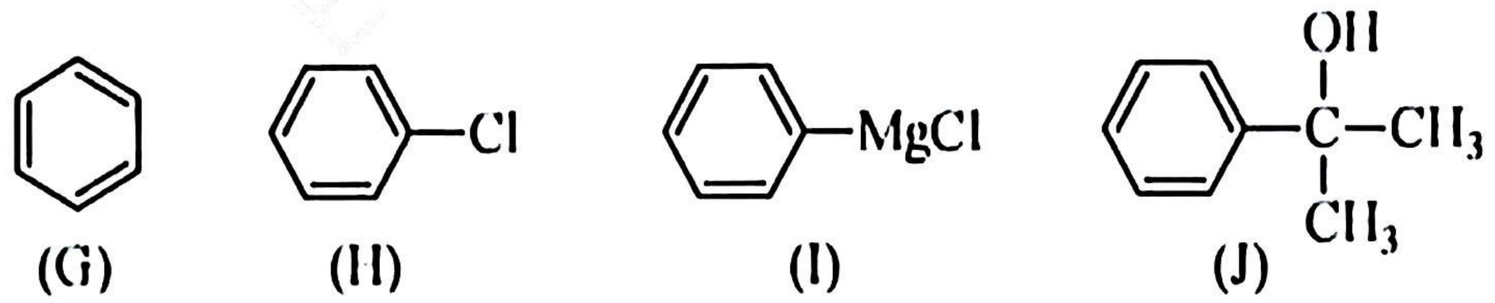
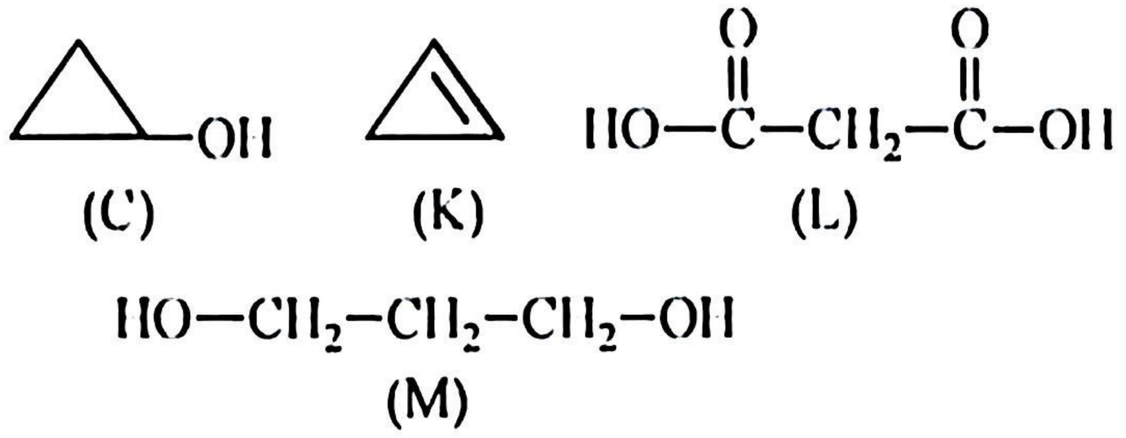


02,25		ب- حساب طاقة الرابطة $(C-Al)$ في ثلاثي ميثيل الألمنيوم السائل:

$$\Delta H_f^\circ(Al(CH_3)_{3(\ell)}) = 3\Delta H_{sub}^\circ(C) + \frac{9}{2}E_{(H-H)} + \Delta H_{sub}^\circ(Al) - 9E_{(C-H)} - 3E_{(C-Al)} - \Delta H_{Vap}^\circ(Al(CH_3)_3)$$

	0,50	$$3E_{(C-Al)} = 3\Delta H_{sub}^\circ(C) + \frac{9}{2}E_{(H-H)} + \Delta H_{sub}^\circ(Al) - 9E_{(C-H)} - \Delta H_f^\circ(Al(CH_3)_{3(\ell)}) - \Delta H_{Vap}^\circ(Al(CH_3)_3)$$
	0,50	$$E_{(C-Al)} = \frac{3\times 717 + \frac{9}{2}\times 436 + 330 - 9\times 415 + 134,9 - 62,3}{3} = \boxed{260,2\ kJ.mol^{-1}}$$
		II-1) استنتاج كل من T_1 ، V_3 :
01,00	0,50	- التحول (b) يتم عند حجم ثابت : $\boxed{V_2 = V_3 = 28,5L}$
	0,50	- التحول (c) يتم عند درجة حرارة ثابتة : $\boxed{T_3 = T_1 = 463\ K}$
		2) حساب العمل:
		- التحول (a) يتم عند ضغط ثابت: $P = C^{ste}$
	0,25	$W_a = -P\Delta V$
	0,25	$P_1V_1 = nRT_1 \Rightarrow P = \frac{nRT_1}{V_1} = \frac{2\times 0,0821\times 463}{19} \Rightarrow \underline{P = 4atm}$
01,50		$W_a = -4\times 1,01325\times 10^5 (28,5-19).10^{-3}$
	0,25	$\boxed{W_a = -\ 3850,35\ J}$
		ملاحظة: تقبل الإجابة باستعمال العلاقة $W = -nR(T_2 - T_1)$
	0,25	- التحول (b) يتم عند حجم ثابت: $V = C^{ste}$ $\boxed{W_b = 0\ J}$
		- التحول (c) يتم عند درجة حرارة ثابتة: $T = C^{ste}$
	0,25	$W_c = nRT\ Ln\frac{V_3}{V_1} = 2\times 8,314\times 463\ Ln\frac{28.5\times 10^{-3}}{19\times 10^{-3}}$
	0,25	$\boxed{W_c = 3121,58\ J}$
		ملاحظة: تقبل إجابات أخرى باستعمال وحدات أخرى

elbassair.net

العلامة مجزأة	العلامة مجموع	عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
		التمرين الأول: (07 نقاط)
		1) إيجاد الصيغة المجملة:
0,25	**00,75**	$\left.\begin{matrix} M \longrightarrow 16 \\ 100 \longrightarrow 27,58 \end{matrix}\right\} \Rightarrow M = \dfrac{16 \times 100}{27,58} \Rightarrow \boxed{M = 58\ g/mol}$
0,25		$14n + 16 = 58 \Rightarrow \boxed{n = 3}$
0,25		ومنه الصيغة المجملة لهذه المركبات هي: C_3H_6O
		2) أ- كتابة الصيغ نصف المفصلة للمركبات (A) ; (B) ; (D) ; (E) ; (F):
5 x 0,50	**02,75**	$CH_3-CH_2-\overset{\overset{O}{\|\|}}{C}-H$ (A) ; $CH_3-CH_2-CH_2-OH$ (D) ; $CH_3-CH=CH_2$ (E) ; $CH_3-\overset{\overset{O}{\|\|}}{C}-OH$ (F) ; $CH_3-\overset{\overset{O}{\|\|}}{C}-CH_3$ (B)
0,25		ب- الوسيط الذي يمكن استعماله في التفاعل رقم (2) بدلا من حمض الكبريت عند 170°C هو: Al_2O_3 عند 350 °C.
		3) إيجاد الصيغ نصف المفصلة للمركبات (G) ; (H) ; (I) ; (J):
4 x 0,50	**02,00**	 (G) ; (H) ; (I) ; (J)
		4) أ- إيجاد الصيغ نصف المفصلة للمركبات (C)، (K)، (L)، (M):
4 x 0,25	**01,50**	 (C) ; (K) ; (L) ; $HO-CH_2-CH_2-CH_2-OH$ (M)
0,25		ب- حساب درجة البلمرة للبوليمير (P):
0,25		$M_M = (6 \times 12) + 8 + (4 \times 16) = 144\ g/mol$
0,25		$n = \dfrac{M_P}{M_M} = \dfrac{129600}{144} \Rightarrow \boxed{n = 900}$

elbassair.net

التمرين الثاني (07 نقاط)

1-1) إيجاد الكتلة المولية لثلاثي الغليسريد (TG):

$$m_{KOH} = \frac{N.V}{1000} M_{KOH} = \frac{20 \times 0,5}{1000} \times 56 = 0,56g$$

$$\left.\begin{array}{l} M_{TG} \longrightarrow 3 \times 56 \text{ g de KOH} \\ 2,94 \text{ g de TG} \longrightarrow 0,56 \text{ g de KOH} \end{array}\right\} \Rightarrow M_{TG} = \frac{2,94 \times 3 \times 56}{0,56}$$

$$\boxed{M_{TG} = 882 \text{ g.mol}^{-1}}$$

00,25 | 0,25

2) استنتاج عدد الروابط المزدوجة الموجودة في ثلاثي الغليسريد:

$$\left.\begin{array}{l} 1 \text{mol TG} \longrightarrow x \text{ mol } I_2 \\ 4,6 \text{ g TG} \longrightarrow 5,3 \text{ g } I_2 \end{array}\right\} \Rightarrow x = \frac{5,3 \times 882}{4,6 \times 254} \Rightarrow \boxed{x = 4}$$

00,25 | 0,25

3) أ- ايجاد صيغة كل من (F) , (C) , (D) و (E):

- استنتاج الصيغة نصف المفصلة للمركب (F):

حساب الكتلة المولية للمركب (F):

$$d = \frac{M}{29} \Rightarrow M_F = d \times 29 = 3,45 \times 29 = 100 \text{g.mol}^{-1}$$

$$\underset{(C)}{HOOC - (CH_2)_x - COOH} \xrightarrow[OH^-]{\Delta} \underset{(F)}{H - (CH_2)_x - H} + 2CO_2$$

$$14x + 2 = 100 \Rightarrow x = \frac{98}{14} \Rightarrow \underline{x = 7}$$

01,50 | 0,25

صيغة المركب (F) هي: $CH_3 - (CH_2)_5 - CH_3$

0,25

- استنتاج الصيغة نصف المفصلة لثنائي الحمض (C):

$$HOOC - (CH_2)_7 - COOH$$

- استنتاج الصيغة نصف المفصلة لثنائي الحمض (D):

حساب الكتلة المولية لثنائي الحمض (D):

$$\left.\begin{array}{l} M_{(D)} \longrightarrow 64 \text{ d'oxygene} \\ 100 \text{ g} \longrightarrow 61,53 \text{ g} \end{array}\right\} \Rightarrow M_{(D)} = \frac{64 \times 100}{61,53} = \underline{104 \text{g.mol}^{-1}}$$

0,25

D; $HOOC - (CH_2)_y - COOH$

$$45 + 14y + 45 = 104 \Rightarrow y = \frac{104 - 90}{14} = \underline{1}$$

صيغة ثنائي الحمض (D) هي:

0,25

$$HOOC - CH_2 - COOH$$

elbassair.net

- استنتاج الصيغة نصف المفصلة لأحادي الحمض (E):

$$\left.\begin{array}{l} 1\text{mol de (E)} \longrightarrow 1\text{mol de KOH} \\ M_{(E)} \longrightarrow 1\times 56\text{g} \\ 1{,}16\text{ g} \longrightarrow 56\times 0{,}5\times 20\times 10^{-3} \end{array}\right\} \Rightarrow M_{(E)} = \frac{1{,}16}{0{,}5\times 20\times 10^{-3}} = \underline{116\text{g.mol}^{-1}}$$

0,25

$E;\ CH_3-(CH_2)_z-COOH$

$$15 + 14z + 45 = 116 \Rightarrow z = \frac{116-60}{14} = \underline{4}$$

الصيغة نصف المفصلة لأحادي الحمض (E) هي:

0,25 $\quad CH_3-(CH_2)_4-COOH$

ب- الصيغة نصف المفصلة للحمض الدهني A هي:

0,25 $\quad CH_3-(CH_2)_4-CH=CH-CH_2-CH=CH-(CH_2)_7-C(=O)-OH$

4) الحمض الدهني (B) مشبع لأن ثلاثي الغليسريد TG يحتوي أربع روابط مزدوجة كلها موجودة في جزيئتين من الحمض الدهني (A).

- حساب الكتلة المولية للحمض الدهني (B):

$$(G) + 3H_2O \longrightarrow \text{Glycérol} + 2(A) + (B)$$

00,75

$$M_{(A)} = 18\times 12 + 2\times 16 + 32 = 280\ \text{g.mol}^{-1}$$

$$\left.\begin{array}{l} M_{(G)} + (3\times M_{H_2O}) = M_{\text{Glycérol}} + 2M_{(A)} + M_{(B)} \\ 882 + (3\times 18) = 92 + (2\times 280) + M_{(B)} \end{array}\right\} \Rightarrow M_{(B)} = 284\ \text{g.mol}^{-1}$$

0,25 $\quad (B): C_nH_{2n}O_2 \Rightarrow M_{(B)} = 14n + 32 \Rightarrow n = \frac{284-32}{14} = \underline{18}$

ملاحظة: تقبل الإجابة في حالة استعمال الصيغة $CH_3-(CH_2)_x-COOH$

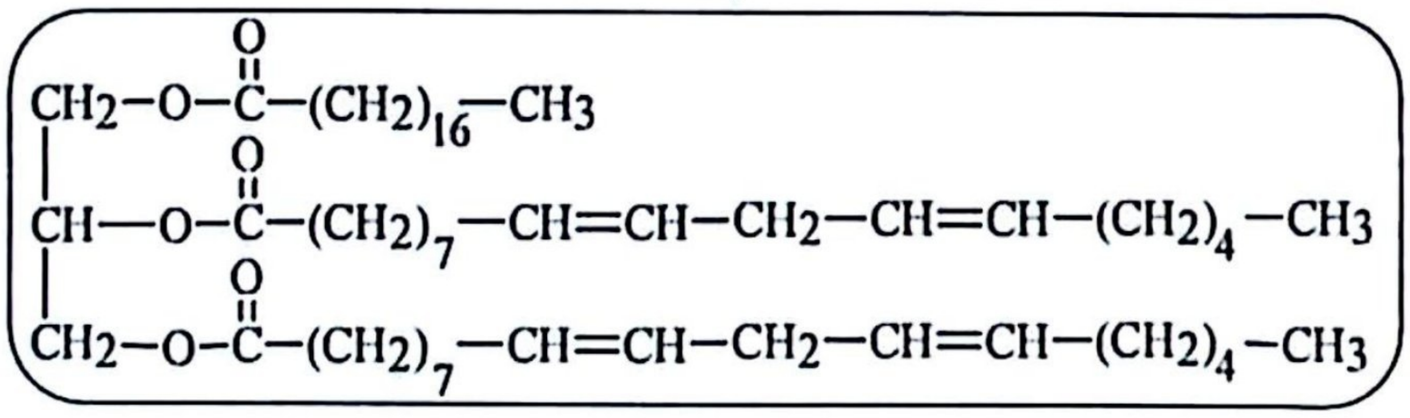
صيغة الحمض الدهني (B) هي:

0,25 $\quad C_{18}H_{36}O_2$ او $CH_3-(CH_2)_{16}-COOH$

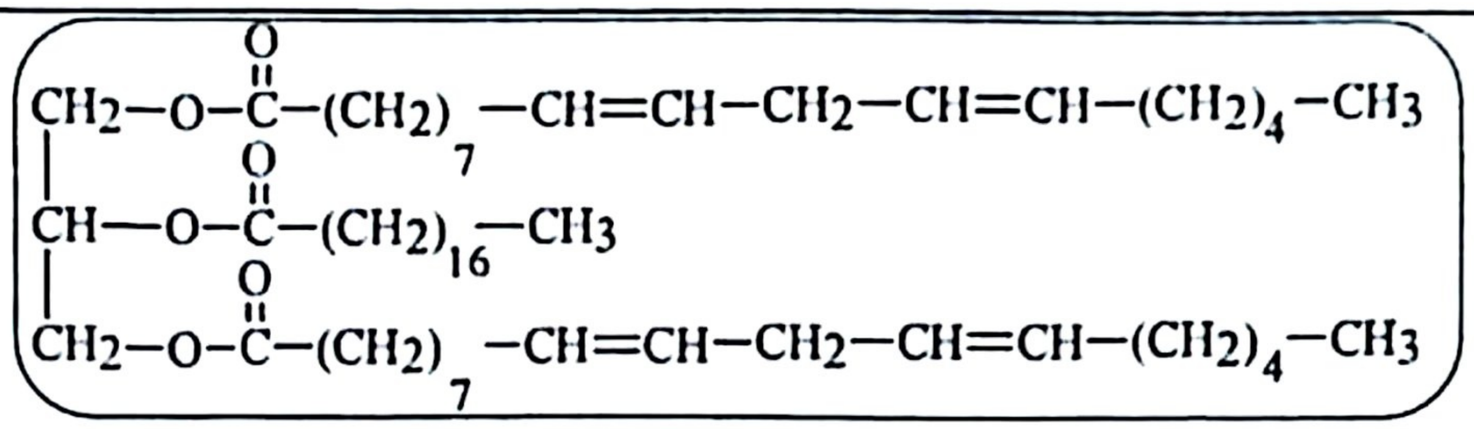
0,25 الحمض الدهني (B) له 18 ذرة كربون نفس عدد ذرات الكربون كما في الحمض الدهني (A).

00,50 5) الصيغتين نصف المفصلة المحتملتين لثلاثي الغليسريد TG هما:

0,25



elbassair.net



0,25

-II

00,625 1) أ- ايجاد صيغة المركب (B):

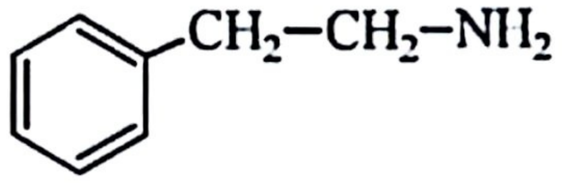
$$(B): C_6H_5-(CH_2)_n-NH_2$$

$$M_{(B)}=(6\times12)+5+14n+(14+2)$$

0,125

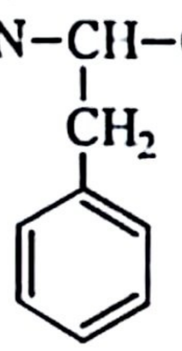
$$M_{(B)}=91+14n=121 \Rightarrow n=\frac{121-91}{14}=\underline{2}$$

صيغة المركب (B) هي:



0,25

ب- استنتاج الصيغة نصف المفصلة للحمض الأميني A_1:



0,25

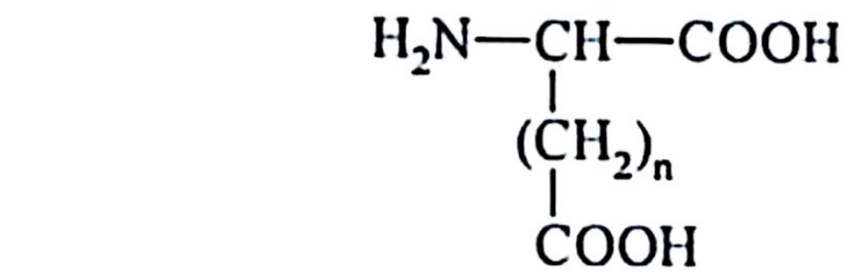
00,625 2) أ- حساب الكتلة المولية للحمض الأميني A_2:

$$1\text{mol de } A_2 \longrightarrow 2 \text{ mol de KOH}$$

0,25

$$\left.\begin{array}{l} M_{A_2} \longrightarrow 2\times56 \\ 1{,}37\text{ g} \longrightarrow 56\times20{,}6\times10^{-3}\text{ g} \end{array}\right\} \Rightarrow M_{A_2}=\frac{2\times1{,}37}{20{,}6\times10^{-3}}=133\text{ g.mol}^{-1}$$

ب- ايجاد الصيغة نصف المفصلة للحمض الأميني A_2 هي:



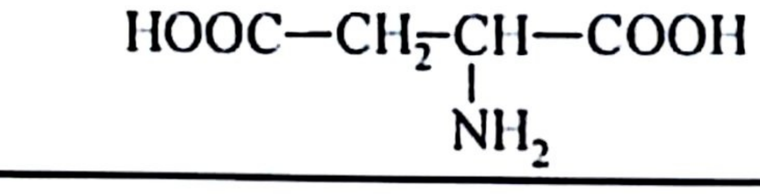
$$M_{A_2}=(3\times12)+14+(4\times16)+5+14n$$

0,125

$$133=14n+119 \Rightarrow n=\frac{133-119}{14}=\underline{1}$$

الصيغة نصف المفصلة للحمض الأميني A_2 هي:

0,25



elbassair.net

3) استنتاج الصيغة نصف المفصلة للحمض الأميني A_3 : 0,25

من معادلة التفاعل نجد:

$$H_2N-(CH_2)_4-\underset{\displaystyle NH_2}{\underset{|}{CH}}-COOH$$

00,25

4) إعطاء الصيغة نصف المفصلة للحمض الأميني A_4 :

- حساب الكتلة المولية للحمض الأميني A_4 :

$$1mole\ de\ A_4 \longrightarrow 1\ mole\ de\ N$$

$$\left.\begin{array}{l} M_{A_4} \longrightarrow 14 \\ 100 \longrightarrow 10,68 \end{array}\right\} \Rightarrow M_{A_4} = \frac{14\times 100}{10,68} = \underline{131\ g.mol^{-1}}$$

0,125

00,50

- استنتاج عدد ذرات الكربون في السلسلة الجانبية R: السلسلة الجانبية R مشبعة صيغتها العامة هي: C_nH_{2n+1}

$$H_2N-\underset{\displaystyle C_nH_{2n+1}}{\underset{|}{CH}}-COOH$$

$$M_{A_4} = 12n + 2n + 1 + 13 + 45 + 16 = 14n + 75$$

$$14n+75 = 131 \Rightarrow\ n = \frac{131-75}{14} = \underline{4}$$

0,125

- الحمض الأميني A_4 الذي له 4 مماكبات ضوئية صيغته نصف المفصلة هي: 0,125

$$H_2N-\overset{*}{\underset{|}{CH}}-COOH$$
$$\overset{*}{CH}-CH_3$$
$$CH_2$$
$$CH_3$$

0,25

5) أ- إيجاد الصيغة نصف المفصلة لـ P :

P: ①-②-③-④

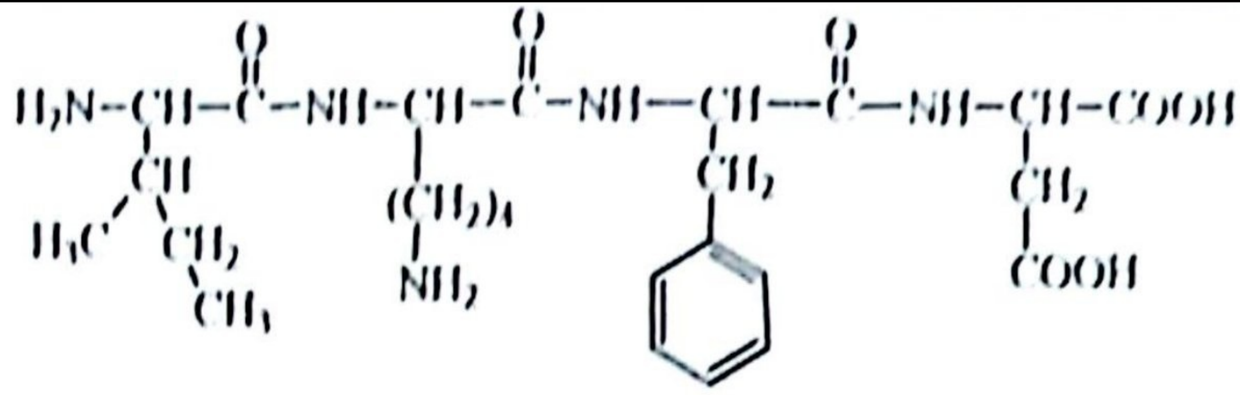
- بما أن انزيم التريسين يحلل الروابط الببتيدية التي تأتي بعد الأحماض الأمينية القاعدية فإن الحمض الأميني 2 هو A_3 . 0,125

01,75

- بما أن انزيم الكيموتريسين يحلل الروابط الببتيدية التي تأتي بعد الأحماض الأمينية العطرية فإن الأحماض الأمينية: 3 هو A_1 ، 4 هو A_2 ، 1 هو A_4 . 3 x 0.125

الصيغة نصف المفصلة للببتيد P :

elbassair.net



0,25

ب – املاء الجدول :

البيبتيد	P_1	P_2	P_3	P
اختبار كزانتوبروتيك	نتيجة سلبية	نتيجة إيجابية	نتيجة إيجابية	نتيجة إيجابية
عند pH=1	P_1^{++}	P_2^{+}	P_3^{++}	P^{++}
عند pH=12	P_1^{-}	P_2^{--}	P_3^{-}	P^{--}

8 x 0,125

التمرين الثالث: (06 نقاط)

1) الصيغ نصف المفصلة للأمينات الأربعة:

$CH_3-CH_2-NH-CH_3$ $\quad$ $CH_3-CH_2-CH_2-NH_2$

$CH_3-N(CH_3)-CH_3$ $\quad$ $CH_3-CH(CH_3)-NH_2$

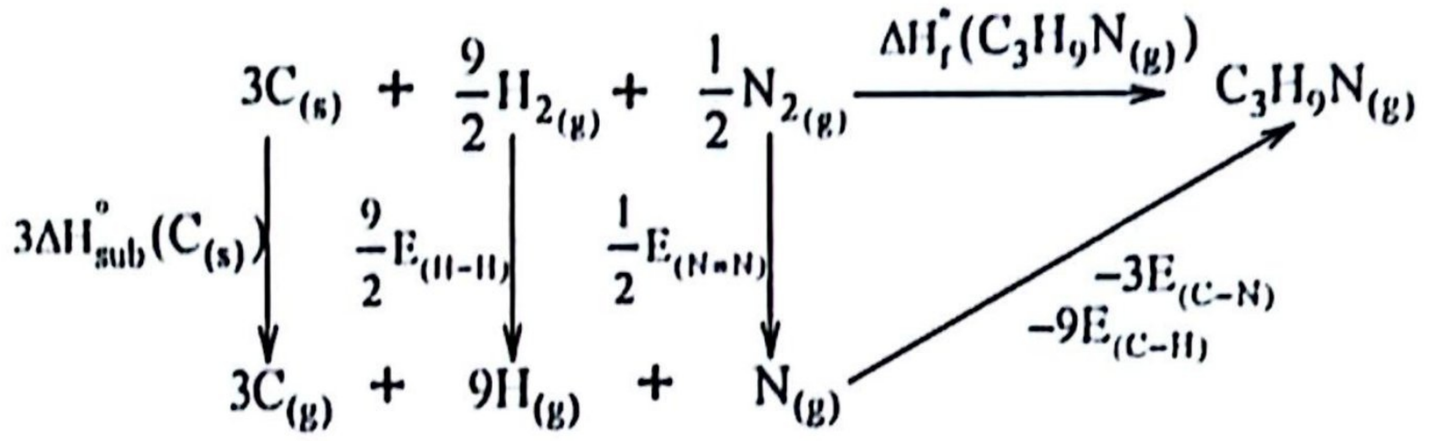
01,00 — 4 x 0,25

2) أ- موازنة المعادلة:

$$3CH_3OH_{(\ell)} + NH_{3(g)} \longrightarrow C_3H_9N_{(g)} + 3H_2O_{(\ell)}$$

2 x 0,25

ب- ايجاد انطالبي التشكل للأمين A



03,25 — 5 x 0,25

$$\Delta H_{f(A)}^\circ = 3\Delta H_{sub}^\circ(C) + \frac{9}{2}E_{(H-H)} + \frac{1}{2}E_{(N\equiv N)} - 3E_{(C-N)} - 9E_{(C-H)}$$

$$\Delta H_{f(A)}^\circ = (3\times 717) + (\frac{9}{2}\times 436) + (\frac{1}{2}\times 945) - (3\times 292) - (9\times 415)$$

0,25

$$\boxed{\Delta H_{f(A)}^\circ = -25,5\ kJ.mol^{-1}}$$

0,25

elbassair.net

جـ- حساب انطالبي التفاعل ΔH_r° عند 25°C .

$$\Delta H_r^\circ = \Delta H_f^\circ(A_{(g)}) + 3\Delta H_f^\circ((H,O)_{(g)}) - \Delta H_f^\circ((NH_3)_{(g)}) - 3\Delta H_f^\circ((CH,OH)_{(g)})$$

0,25 $\Delta H_r^\circ = -25,5 - (3\times 286) + 46 + (3\times 239,2)$

0,25 $\boxed{\Delta H_r^\circ = -119,9\ kJ\ mol^{-1}}$

د - استنتاج التغير في الطاقة الداخلية:

0,25 $\Delta n_{(g)} = 1 - 1 = 0$

0,25 $\Delta H_r^\circ = \Delta U + \Delta n_{(g)}RT$

0,25 $\Delta U = \Delta H_r^\circ - \Delta n_{(g)}RT \Rightarrow \boxed{\Delta U = \Delta H_r^\circ = -119,9\ kJ.mol^{-1}}$

3) أ- موازنة معادلة تفاعل الاحتراق:

01,75 (4 x 0,125)
$$C_3H_9N_{(g)} + \frac{21}{4}O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + \frac{9}{2}H_2O_{(\ell)} + \frac{1}{2}N_{2(g)}$$

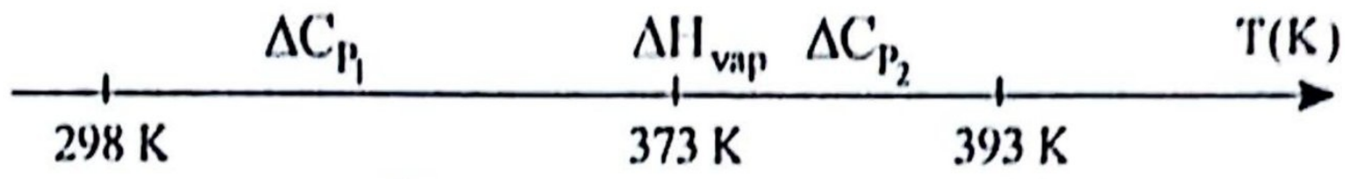
ب- إيجاد أنطالبي احتراق الأمين A عند 25 °C :

$$\Delta H_{comb}^\circ = \sum \Delta H_f^\circ(Produits) - \sum \Delta H_f^\circ(Réactifs)$$

0,25 $$\Delta H_{comb}^\circ = 3\Delta H_f^\circ(CO_{2(g)}) + \frac{9}{2}\Delta H_f(H_2O_{(\ell)}) + \frac{1}{2}\Delta H_f^\circ(N_{2(g)}) - \Delta H_f^\circ(C_3H_9N_{(g)}) - \frac{21}{4}\Delta H_f^\circ(O_{2(g)})$$

0,25 $\Delta H_{comb}^\circ = 3(-393) + \frac{9}{2}(-286) - (-25,5)$ $\boxed{\Delta H_{comb}^\circ = -2440,5\ kJ.mol^{-1}}$

ج- حساب أنطالبي احتراق الأمين A_2 عند 120 °C :



0,125 $$\Delta H_{393} = \Delta H_{298}^\circ + \Delta C_{P_1}\int_{298}^{373} dT + \Delta H_{vap(H_2O_{(\ell)})} + \Delta C_{P_2}\int_{373}^{393} dT$$

0,125 $$\Delta C_{P_1} = 3C_{P(CO_{2(g)})} + \frac{9}{2}C_{P(H_2O_{(\ell)})} + \frac{1}{2}C_{P(N_{2(g)})} - C_{P(C_3H_9N_{(g)})} - \frac{21}{4}C_{P(O_{2(g)})}$$

0,125 $\Delta C_{P_1} = 3(37,1) + \frac{9}{2}(75,3) + \frac{1}{2}(29,1) - (91,8) - \frac{21}{4}(29,4) = \boxed{218,55\ J.mol^{-1}.K^{-1}}$

0,125 $$\Delta C_{P_2} = 3C_{P(CO_{2(g)})} + \frac{9}{2}C_{P(H_2O_{(g)})} + \frac{1}{2}C_{P(N_{2(g)})} - C_{P(C_3H_9N_{(g)})} - \frac{21}{4}C_{P(O_{2(g)})}$$

0,125 $\Delta C_{P_2} = 3(37,1) + \frac{9}{2}(33,6) + \frac{1}{2}(29,1) - (137,9) - \frac{21}{4}(29,4) = \boxed{30,9\ J.mol^{-1}.K^{-1}}$

$$\Delta H_{393} = (-2440,5) + 218,55(75)\times 10^{-3} + \frac{9}{2}(40,7) + 30,9(20)\times 10^{-3}$$

0,125 $\boxed{\Delta H_{393} = -2240,34\ kJ.mol^{-1}}$

elbassair.net